

07702699122

(مخطط هاليدات الألكيل)

محمد الحسن

الكين + HX

 $R-OH + PCl_3$
 كول

بيريدن

 $R-OH + HX$
 كول

 $R-OH + HCl$
 (2 و 3 فقط)

 $R-O-R' + PCl_5$
 اثير
لوکاس $ZnCl_2$

هاليدات الألكيل

R-X

 KOH/H_2O
 Δ
 $R-OH + KX$
 $KOH/$
 Δ

کولی

الكين + $KX + H_2O$

Mg

ایتر جاف

 $R-MgX$

کاشف گرینارد

 $R-O-Na$

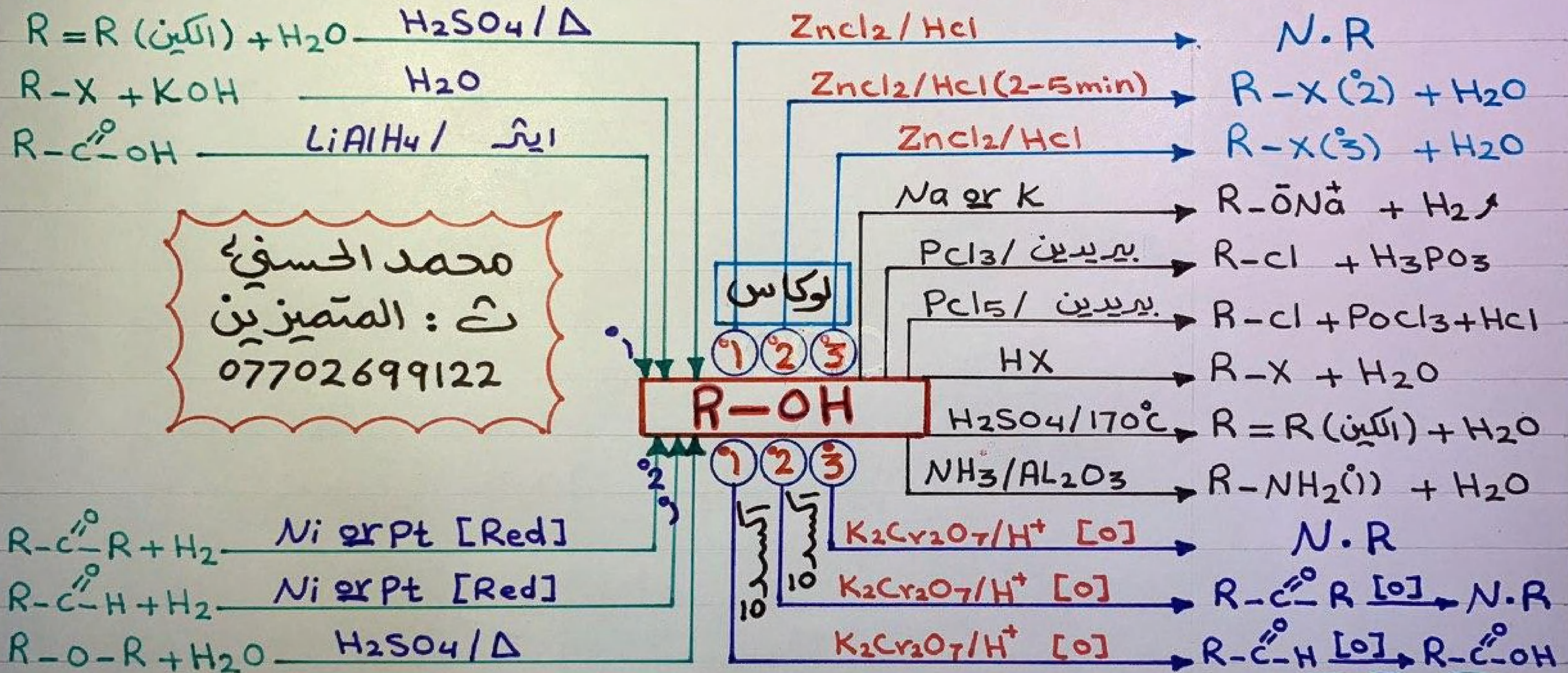
کوکسید الصودیوم

 $R-O-R' + NaX$
 اثير
 NH_3

NaOH

امين $R-NH_2$

ملخص تحضير وتفاعلات الكحولات

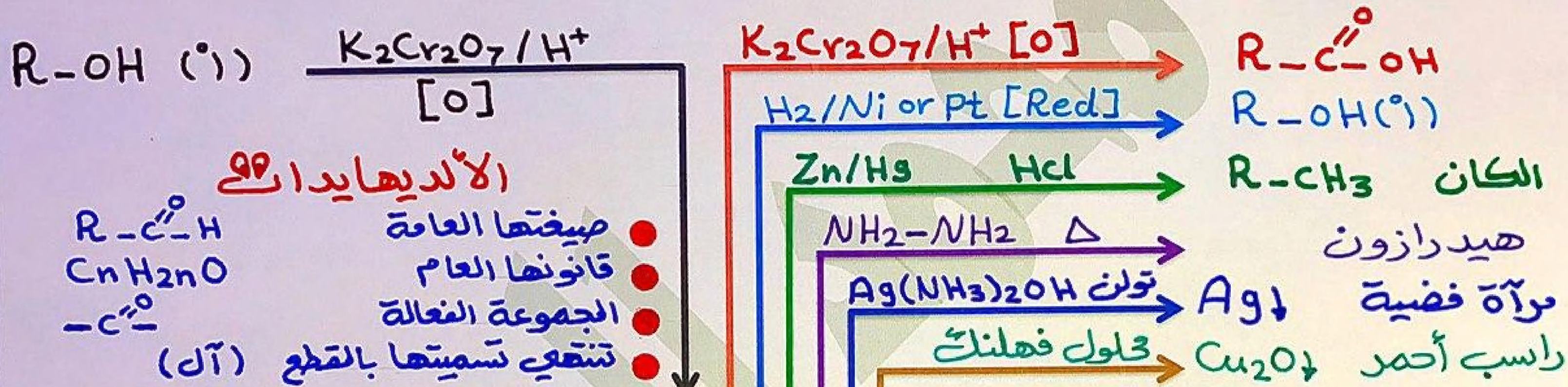


١) القانون العام للكحولات $C_n H_{2n+2} O$

٢) في تسمية الكحولات الكربون الحاملة لـ OH تأخذ اصفرا لارقام.

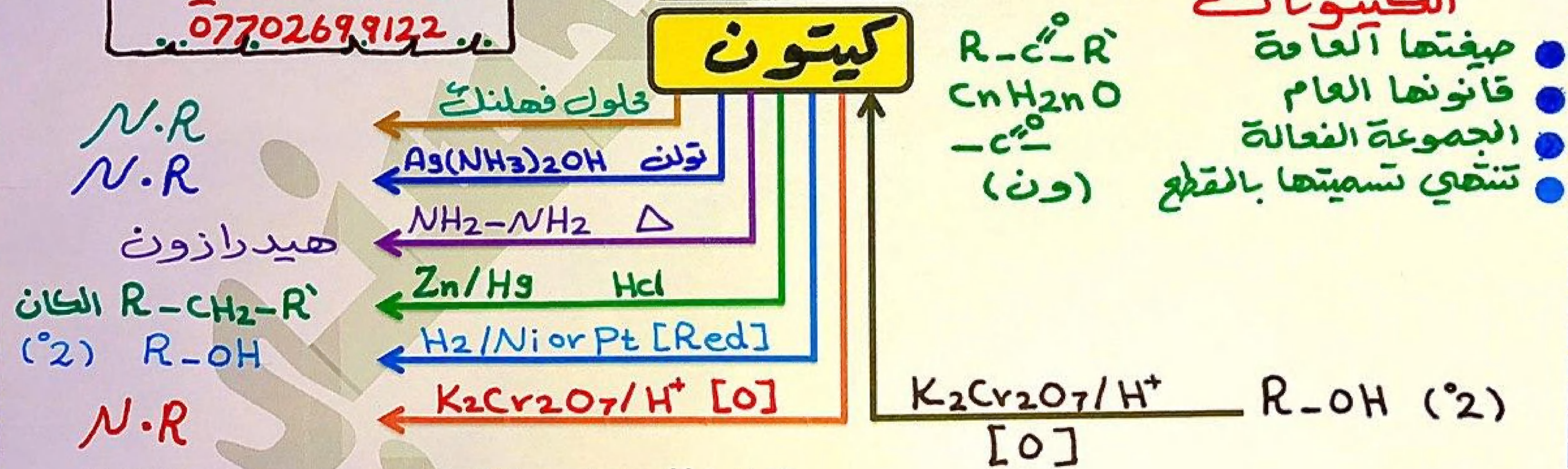
٣) لتحضير كحول من هاليد الكيل مع تغيير موقع الـ OH ، نضيف KOH كولي للهاليد لتكوين الكين بعد ذلك نضيف ماء للألكين.

٤) لتغيير موقع الـ OH في الكحول نضيف H_2SO_4 بـ 170° فيتكون الكين بعد ذلك نضيف H_2O بوجود H_2SO_4 .



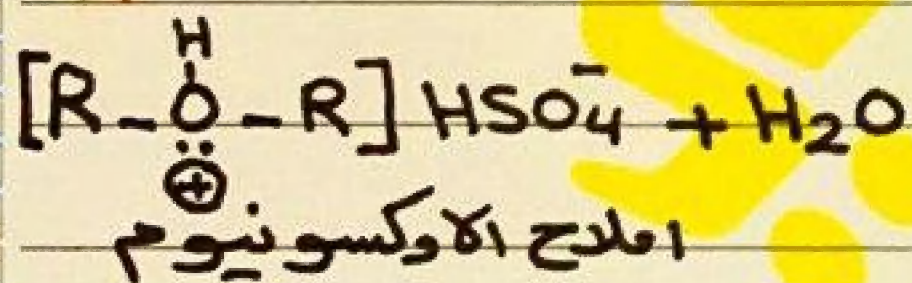
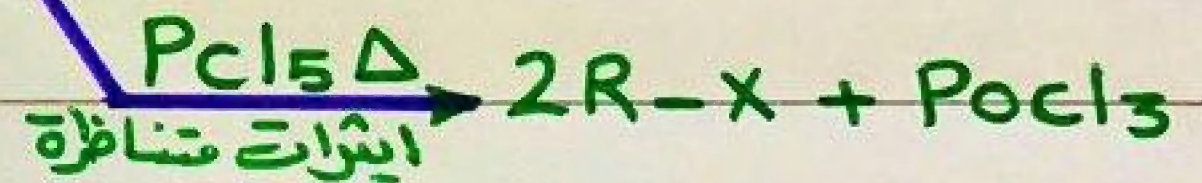
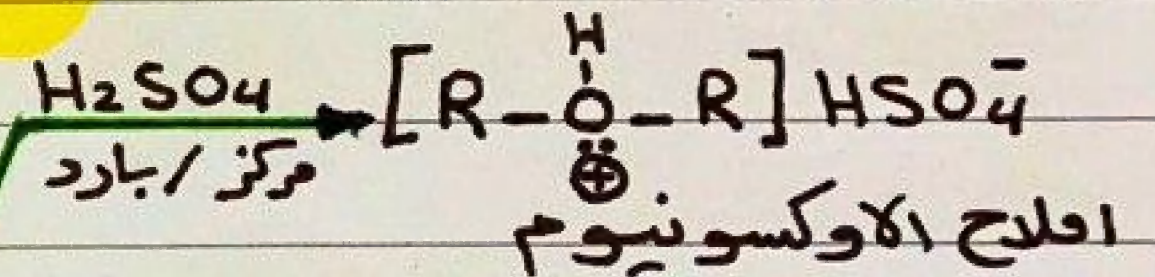
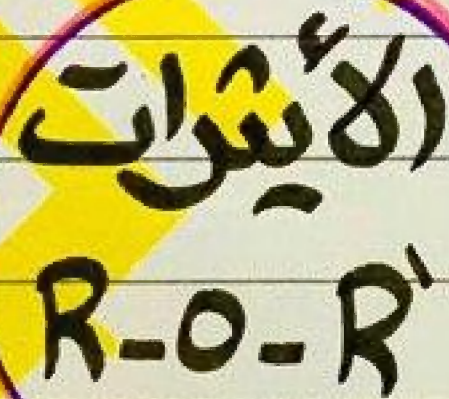
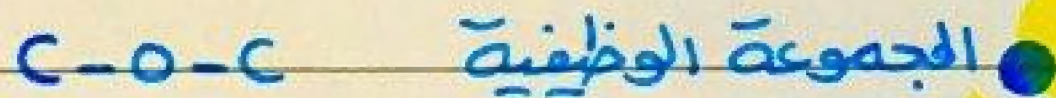
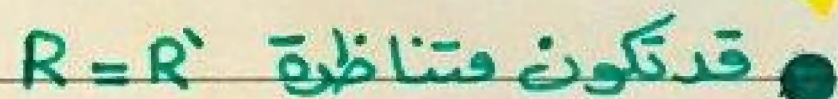
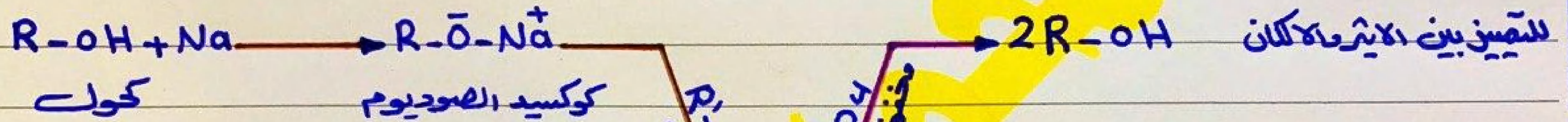
محمد الحسني
 07702699122

الديهايد
كيتون



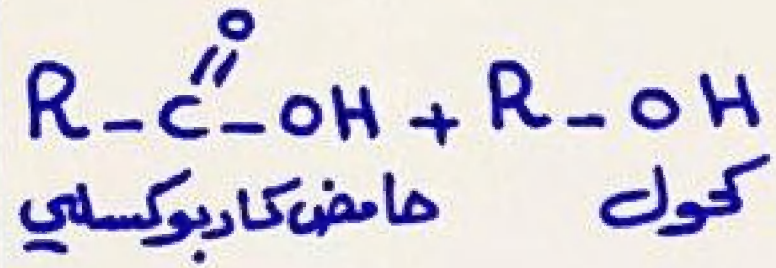
تمنياً لتي لكم بالتوفيق ، محمد الحسني

فُلْخَص الَايْثَرَات

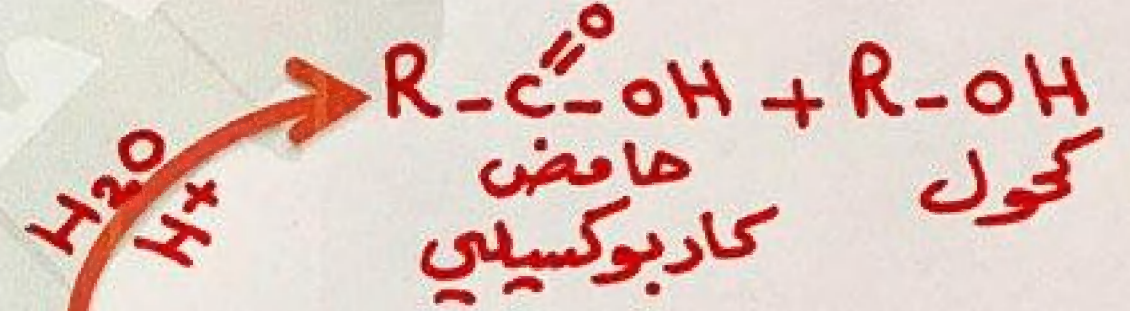


محمد الحسني
 07702699122

مخطط الأسترات



إسترة

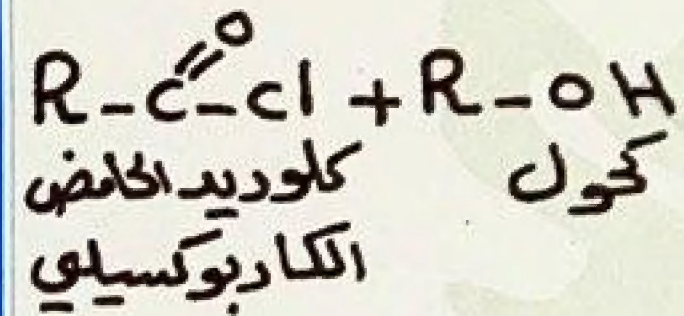


- الصيغة العامة لها $R-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-O-R$
- قانونها العام $C_nH_{2n}O_2$
- المجموعة الفعالة $-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-O-R$
- ينتهي اسمها بالمقطع (وات)

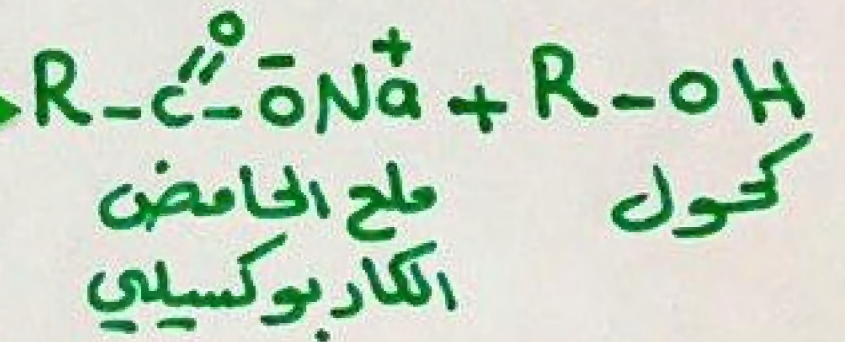
الأسترات

محمد الحسن
ثانوية المتميزين
07702699122

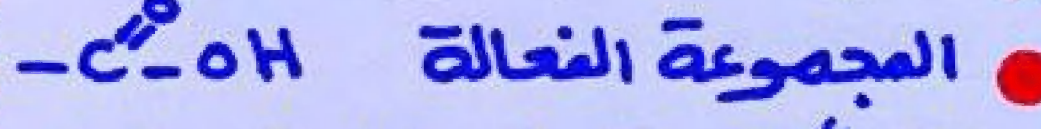
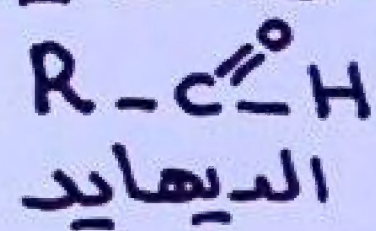
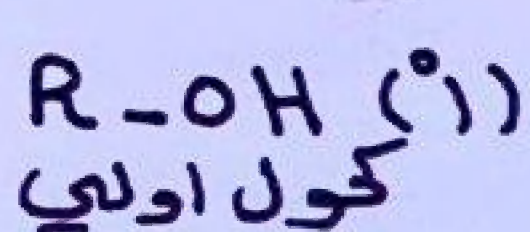
بيريدين



H_2O
 $NaOH/\Delta$



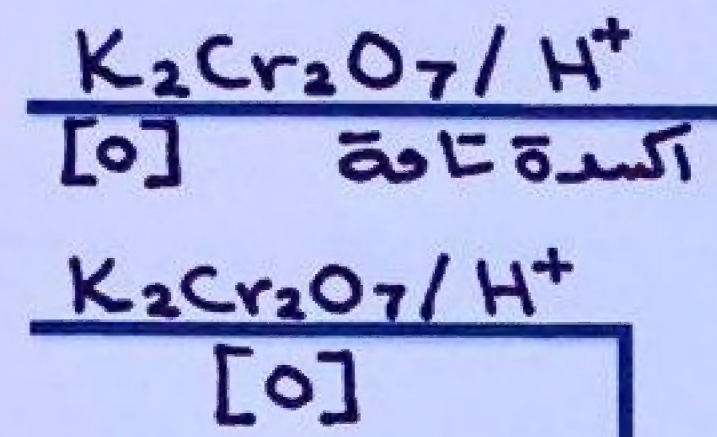
فُلْخَص الحَوَامِض الكَارْبُوْكْسِيْلِيَّة



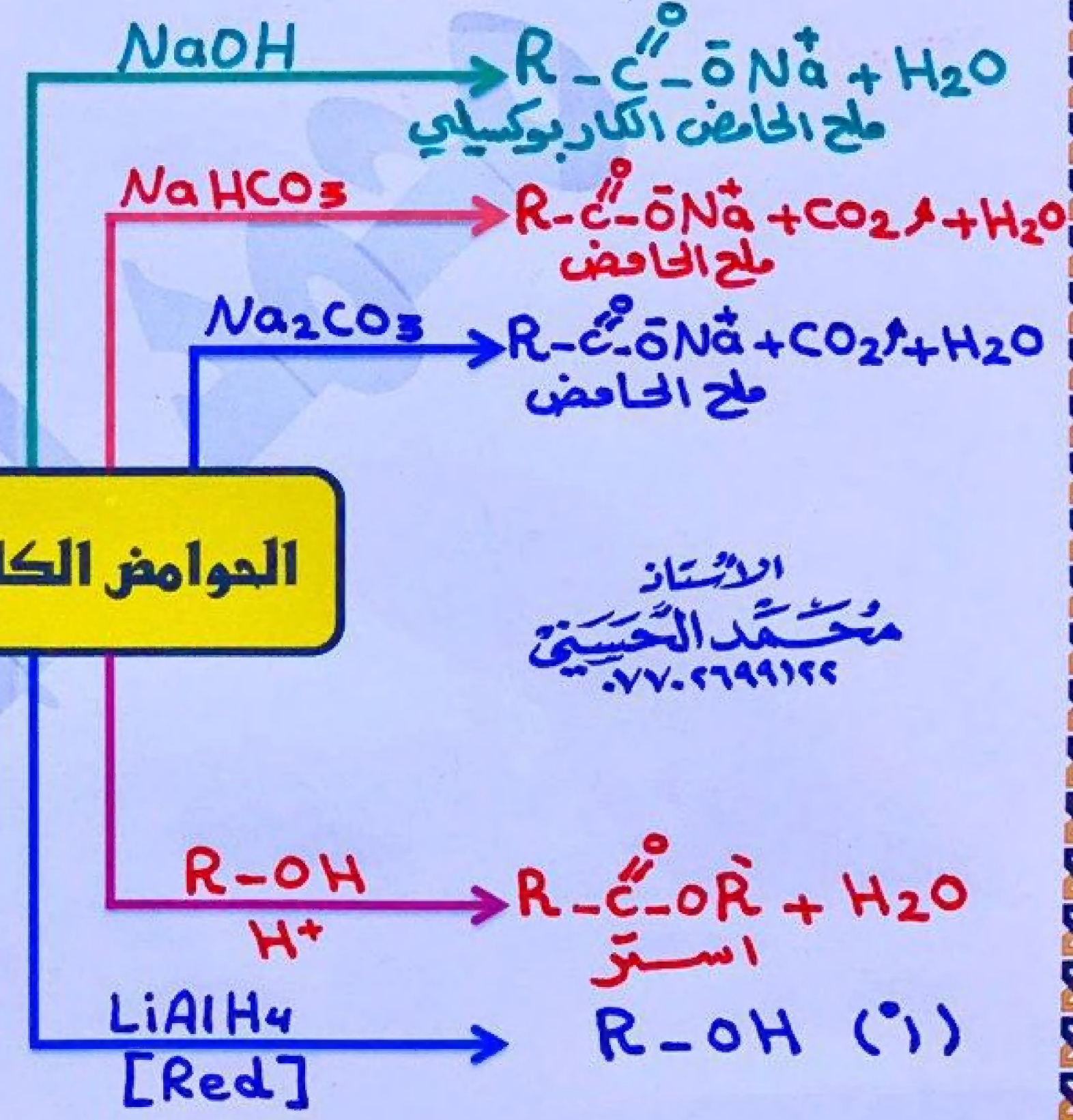
تبدأ تسميتها بكلمة حامض وتنتهي بالمقطع (ويك)



حامض الأيثانويك (الخليل)



الحوامض الكاربوكسيلية



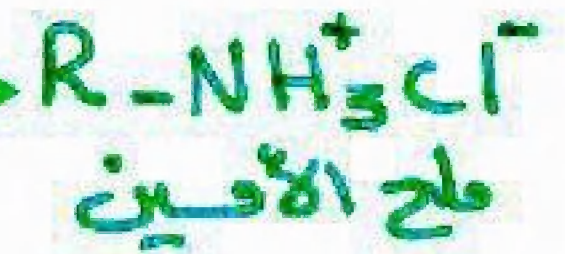
الأستاذ
مُحَمَّد الْحَسَنِي
٧٧٠٤٦٩٩١٤٤

(مخطط الأمينات)



NaOH

HCl



الأمينات
 $R-NH_2$

- صيغتها العامة $R-NH_2$
- قانونها العام $C_nH_{2n+3}N$
- المجموعة الفعالة $-NH_2$

محمد الحسني

07702699122



كلوريد الحامض

+ HCl الأفيديات